

III Die Eigenschaften von Wasser

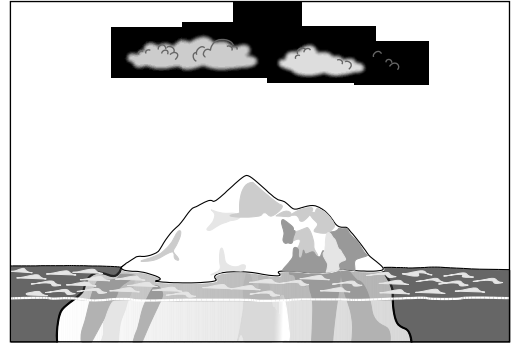
1. Erläutere kurz den Begriff Aggregatzustand.

Wasser kommt als Eis, als flüssiges

Wasser und als Wasserdampf vor.

Diese verschiedenen Formen sind die

Aggregatzustände von Wasser.



2. Wie eignet sich Wasser als Lösemittel – und welche Stoffe lösen sich in Wasser?

Viele Stoffe lösen sich gut in Wasser,

sowohl feste Stoffe wie Salz und Zucker

als auch flüssige und gasförmige Stoffe.

alle Grafiken: Karnath, Brigitte



3. Erkläre die Eigenschaften von Wasser, die in diesen Abbildungen dargestellt sind.

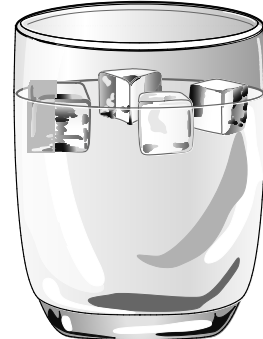
Eis schwimmt auf dem Wasser, weil

seine Dichte etwas kleiner ist als die

von flüssigem Wasser. Das liegt daran,

weil das Volumen beim Gefrieren um

etwa ein Zehntel zunimmt.



Auf einer Wasseroberfläche können

leichte Dinge wie Nadeln oder Büro-

klammern schwimmen. Woher kommt

das? Zwischen den Wasserteilchen

wirken starke Anziehungskräfte.

Deshalb erscheint es, als habe das

Wasser eine Haut.

